化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（8問）　版F

なまえ：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿　　日づけ：＿＿＿＿＿＿＿＿

(1) 銅と、銅と結びつく酸素の質量の比を 銅：酸素＝4：1 とする。
銅 10.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 12.35 g になった。
まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

(2) 銅と、銅と結びつく酸素の質量の比を 銅：酸素＝4：1 とする。
銅 8 g を加熱したところ、加熱後の質量は 9.5 g になった。
酸素と結びついた銅は何 g か。

(3) マグネシウムと、マグネシウムと結びつく酸素の質量の比を マグネシウム：酸素＝3：2 とする。
マグネシウム 13.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は 15.4 g になった。
まだ酸素と結びついていないマグネシウムは何 g か。

(4) マグネシウムと、マグネシウムと結びつく酸素の質量の比を マグネシウム：酸素＝3：2 とする。
マグネシウム 0.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 0.9 g になった。
酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

(5) マグネシウムと、マグネシウムと結びつく酸素の質量の比を マグネシウム：酸素＝3：2 とする。
マグネシウム 6.9 g を加熱したところ、加熱後の質量は 9.66 g になった。
酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

(6) マグネシウムと、マグネシウムと結びつく酸素の質量の比を マグネシウム：酸素＝3：2 とする。
マグネシウム 6.3 g を加熱したところ、加熱後の質量は 8.4 g になった。
まだ酸素と結びついていないマグネシウムは何 g か。

(7) マグネシウムと、マグネシウムと結びつく酸素の質量の比を マグネシウム：酸素＝3：2 とする。
マグネシウム 17.1 g を加熱したところ、加熱後の質量は 21.66 g になった。
まだ酸素と結びついていないマグネシウムは何 g か。

(8) マグネシウムと、マグネシウムと結びつく酸素の質量の比を マグネシウム：酸素＝3：2 とする。
マグネシウム 4.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は 5.6 g になった。
酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。